PATENT ABSTRACTS OF JAPAN



(11)Publication number:

2000-188115

(43)Date of publication of application: 04.07.2000

(51)Int.Cl.

H01M 6/18 H01M 10/40

(21)Application number: 10-365271

(71)Applicant : SONY CORP

(22)Date of filing:

(72)Inventor: KONDO TAKEYUKI

SHIBUYA MASHIO

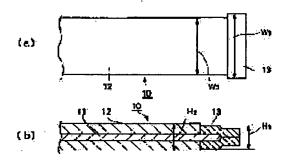
(54) THIN TYPE BATTERY

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To enhance reliability, energy density and yield by keeping the thickness of a gel electrolyte laver constant.

22.12.1998

SOLUTION: A negative electrode and a positive electrode having an electrode active material layer 12 formed on a strip electrode collector 11 are superimposed through at least either a gel electrolyte layer or a solid electrolyte layer, and the negative electrode and the positive electrode have a part where the electrode active layer 12 is not formed and the electrode collector 11 is exposed. A resin tape 13 is pasted to the part and the thickness of the part where the resin tape 13 is pasted is not more than that of the part where the electrode active material layer 12 is formed on the electrode collector 11.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

04.08.2005

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁 (JP)

(12)公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開2000-188115

(P2000-188115A) (43)公開日 平成12年7月4日(2000.7.4)

(51) Int. C1. 7

識別記号

FΙ

テーマコート' (参考)

H01M 6/18

10/40

H01M 6/18

Z 5H024

10/40

B 5H029

審査請求 未請求 請求項の数5 OL (全9頁)

(21)出願番号

特願平10-365271

(71)出願人 000002185

ソニー株式会社

東京都品川区北品川6丁目7番35号

(22)出願日

平成10年12月22日(1998, 12, 22)

(72)発明者 近藤 雄之

東京都品川区北品川6丁目7番35号 ソニ

一株式会社内

(72)発明者 渋谷 真志生

東京都品川区北品川6丁目7番35号 ソニ

一株式会社内

(74)代理人 100067736

弁理士 小池 晃 (外2名)

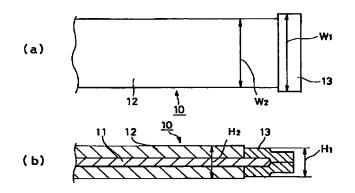
最終頁に続く

(54) 【発明の名称】薄型電池

(57)【要約】

【課題】 ゲル状電解質層の厚みを一定に保ち、信頼性、エネルギー密度や歩留まりを向上させる。

【解決手段】 帯状の電極集電体11上に電極活物質層12が形成された負極及び正極が少なくともゲル状電解質層または固体電解質層を介して重ね合わされてなり、この負極及び正極が電極活物質層12が形成されず電極集電体11が露出している部分を有するとともに、その部分に樹脂テープ13が貼り付けられ、この樹脂テープ13が貼り付けられた部分の厚さが電極集電体11上に電極活物質層12が形成された部分の厚さ以下となるようにする。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 帯状の集電体上に電極活物質層が形成さ れた負極及び正極が少なくともゲル状電解質層または固 体電解質層を介して重ね合わされてなる薄型電池におい て、

上記負極及び正極には、上記電極活物質層が形成されず 上記集電体が露出している部分を有するとともに、その 部分に樹脂テープが貼り付けられ、

上記樹脂テープが貼り付けられた部分の厚さは、上記集 電体上に電極活物質層が形成された部分の厚さ以下であ 10 ることを特徴とする薄型電池。

【請求項2】 上記負極及び正極の電極活物質層が形成 されず集電体が露出している部分は、上記帯状の負極及 び正極の両端部であることを特徴とする請求項1に記載 の薄型電池。

上記樹脂テープが貼り付けられた帯状の 負極及び正極の一方の端部には、電極端子がそれぞれ設 けられ、

上記電極端子が設けられた部分を除く上記樹脂テープが 貼られた負極及び正極の厚さが、上記樹脂テープが貼り 20 付けられていない部分の厚さ以下であることを特徴とす る請求項2に記載の薄型電池。

【請求項4】 上記樹脂テープは、その幅寸法が上記負 極及び正極の集電体の幅寸法よりも大きいことを特徴と する請求項1に記載の薄型電池。

【請求項5】 上記負極には、負極活物質として黒鉛、 難黒鉛化性炭素、リチウム金属又はリチウム合金のいず れかが用いられ、

上記正極には、正極活物質として可逆にリチウムを脱挿 入できる化合物が用いられることを特徴とする請求項1 に記載の薄型電池。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、正極及び負極と、 この正極及び負極との間に介在するゲル状電解質層又は 固体電解質層とにより構成されてなる薄型電池に関す る。

[0002]

【従来の技術】携帯電話等の携帯型電子機器やノート型 パーソナルコンピュータ等の薄型電子機器等の電子機器 40 の小型化、軽量化等が進む近年にあっては、この電子機 器の電源として、電池が重要な地位を占めている。電源 としての電池は、電子機器の小型化、軽量化等を実現す るために、軽量でかつ機器内での収納スペースを効率的 に利用可能であることが要請される。このような電池と して、エネルギー密度、出力密度の大きなリチウム電池 が最も好適である。

【0003】リチウム電池の中でも形状の自由度が高い 電池として、薄型大面積のシート型電池または薄型小面 積のカード型電池が望まれている。しかしながら、従来 50 負極及び正極が帯状に裁断された場合に電極端部に生じ

の金属製の外装缶を用いた電池では、薄型大面積のシー ト型電池を作製することが困難である。

【0004】薄型大面積のシート型電池の作製を容易に するために、有機、無機の固体電解質や、高分子ゲルを 用いた半固体電解質を用いた、いわゆる非水電解質電池 の開発が進められている。この非水電解質電池は、電解 質が固定化されるため、金属製の外装缶により電解液を 密閉する必要がない。また、非水電解質電池は、電極材 と電解質の間に接着力があり、両者の接触を保持できる ため、電池素子に対して圧力をかける必要がなくなる。 このため、非水電解質電池には、外装に金属製の外装缶 に代えてフィルム状の部材を用いることができ、薄型大 面積のシート型電池を作製することが容易となる。

【0005】上述したシート型電池及びカード型電池を 含む薄型電池においては、イオン伝導性が小さく電池へ の実用化がまだ難しい固体電解質よりも、半固体のいわ ゆるゲル状電解質を用いたものが注目されている。ゲル 状電解質を用いた薄型電池の外装としては、高分子膜 や、金属薄膜などから構成されている多層フィルムが用 いられている。特に、熱融着樹脂層、金属箔層から構成 される防湿性多層フィルムは、熱融着によって容易に密 閉構造が実現でき、また多層フィルム自体の強度や気密 性が優れ、さらに金属ケースよりも軽量で薄くかつ安価 であることからも外装材の候補として有力視されてい

【0006】また、上述したゲル状電解質を用いた薄型 電池としては、通常のリチウムイオン電池で使用してい る電極を用いたものがある。具体的には、この薄型電池 においては、負極が炭素材料に結着剤を用いて銅箔上に **塗布して作製されるとともに、正極がコバルト酸リチウ** ムやニッケル酸リチウムを導電助剤の黒鉛等と混合し、 アルミ箔上に塗布して作製される。正極と負極とは、ど ちらも電極活物質の塗布後、乾燥させ、プレスすること により作製される。上述した薄型電池は、電極活物質と ゲル状電解質を混合して集電体金属箔上に塗布するもの に比して、電極と集電体との密着性が良好であり、また エネルギー密度を上げやすく、製造工程も容易なものと なるという利点がある。

【0007】上述したように作製される薄型電池の電極 は、通常、集電体上に電極活物質層を形成した帯状の電 極上に電解質のゲル溶液(ゾル)を塗布してゲル状電解 質層を形成し、これを数回巻回したり、積層したりされ た後に外装材内に収納する。この場合、正極と負極と は、ゲル状電解質層によって隔離されるため、セパレー タが不要となり、電池製造の際のコストを削減するとと もに、製造工程を簡略化することができる。

【0008】ところで、薄型電池においては、エネルギ 一密度を向上させるためにゲル状電解質層を薄くするこ とがある。薄型電池は、ゲル状電解質層を薄くすると、

30

るバリや、電極端子が負極及び正極の端部に溶接される 場合に生じる電極端子との段差が、薄いゲル状電解質層 を突き破って他方の電極に触れてしまいショートが生じ やすくなる。

【0009】そこで、薄型電池において、バリや段差が 生じた部分を樹脂テープで覆ってショートを防止する方 法が本願出願人によって提案されている。

[0010]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、かかる 薄型電池は、図9に示すように、電極集電体51上に電 10 極活物質層52を形成した電極50に樹脂テープ53を 貼り付けた場合、電極50には、樹脂テープ53の厚み の分だけ段差が生じる。電極50に生じた段差は、電極 活物質層52上に形成されるゲル状電解質層(図示は省 略する。)の厚みを変える原因となる。すなわち、樹脂 テープ53と電極活物質層52との段差部分には、途布 したゲル溶液が溜まり、他の部分よりもゲル状電解質層 が厚く形成されてしまう。

【0011】また、図10に示すように、平滑な場所や ロールギャップでゲル溶液を塗布する場合、樹脂テープ 20 53の段差によって持ち上げられる部分の電極50上に は、他の部分よりもゲル溶液の塗布厚みが薄くなり、ゲ ル状電解質層が薄く形成される。

【0012】薄型電池は、上述したようなゲル状電解質 層の厚みにバラツキが生じることで、電極50を巻回や 積層等することにより外装材内に収納される電池素子を 作製する際に、電極50同士が密着せずに隙間が生じた り、ゲル状電解質層の薄い部分でショートを起こしたり するという問題がある。

【0013】また、薄型電池は、ゲル状電解質層が薄く 30 形成された部分により厚くゲル状電解質層を形成した り、電極50間にセパレータを介在させると、ショート のおそれはなくなるが、無駄に電池自体の厚みが増すた め薄型電池のエネルギー密度を低下させるという問題が ある。

【0014】そこで、本発明は、ゲル状電解質層の厚み を一定に保ち、信頼性やエネルギー密度が向上した薄型 電池を提供することを目的とするものである。

[0015]

【課題を解決するための手段】本発明に係る薄型電池 は、帯状の集電体上に電極活物質層が形成された負極及 び正極が少なくともゲル状電解質層または固体電解質層 を介して重ね合わされてなり、負極及び正極が電極活物 質層が形成されず集電体が露出している部分を有すると ともに、その部分に樹脂テープが貼り付けられ、樹脂テ ープが貼り付けられた部分の厚さは、集電体上に電極活 物質層が形成された部分の厚さ以下であることを特徴と する。

【0016】本発明に係る薄型電池によれば、負極及び

けられるとともに、樹脂テープが貼り付けられた部分の 厚さを電極活物質層を形成した部分の厚さ以下にするこ とにより、電極活物質上に均一の厚さでゲル状電解質層 等の固体電解質層を形成することができるため、ゲル状 電解質層の界面の接合がよく、ショートの不具合も起こ りにくくなり、信頼性や歩留まりが向上する。また、本 発明に係る薄型電池によれば、無駄に部分的に電池の厚 さが増すことが無くなるため、エネルギー密度が向上す

[0017]

【発明の実施の形態】以下、本発明に係る薄型電池の具 体的な実施の形態について図面を参照しながら詳細に説 明する。

【0018】本実施の形態として説明する薄型電池1 は、ポリマーリチウムイオン二次電池であり、図1及び 図2に示すように、アルミニウム箔をポリオレフィンフ ィルムで挟んだ外装フィルム2に電池素子3を収納して なる。薄型電池1は、外装フィルム2の周縁部分を熱融 着部2aとし、この熱融着部2aを熱融着して封止され ることにより電池素子3を真空包装している。また、薄 型電池1は、外装フィルム2の外方に電池素子3の正極 及び負極にそれぞれに取り付けた負極端子4a及び正極 端子4b(以下、併せて電極端子4と称する。)が外部 端子として引き出されている。

【0019】電池素子3は、上述した電極端子4を例え ば抵抗溶接、超音波溶接等の方法により取り付けてい る。電極端子4は、図1に示すように、外装フィルム2 の外方に引き出されるが、その際に外装フィルム2と接 する部分に樹脂片5をあてがっている。

【0020】外装フィルム2は、防湿性を有するもので あればよく上述した構成を有するものの他、例えばナイ ロンフィルム、アルミニウム箔及びポリエチレンフィル ムをこの順に張り合わせて形成されてなるものであって もよい。

【0021】また、外装フィルム2は、図1及び図2に 示すように、電池素子3を収納する際に1枚のシート型 のフィルムの略中央部を折り曲げ、その内側に電池素子 3を挟み込む構成としているが、このような構成に限ら ず、例えば上部フィルムと下部フィルムの2枚のフィル 40 ムによって電池素子3を挟み込むものや、袋状に成形し たフィルム内に電池素子3を封入する構成のものであっ

【0022】なお、本実施の形態にかかる薄型電池1に おいては、電池素子3を収納する外装材として、厚さ、 軽さ、コストの点から好ましいためアルミラミネートフ ィルムよりなる外装フィルム2を用いたが、これに限ら ず角形や円筒形の金属缶を外装材として使用してもよ

【0023】電池素子3は、負極及び正極となる2本の 正極の集電体が露出している部分に樹脂テープが貼り付 50 帯状の電極材10により構成される。電池素子3は、こ

40

6

れら電極材10が正極を内周側として平たく渦巻状に巻回して構成される。また、電池素子3は、これら電極材10がつづら折りして構成されたものでも、積層して構成されたものでもよい。

【0024】電極材10は、図3に示すように、電極集電体11の両面に電極活物質層12を形成して構成されている。電極集電体11は、負極の場合においては、例えば銅箔、ニッケル箔、ステンレス箔等の金属箔等を使用することができ、正極の場合においては、例えば、アルミニウム箔、ニッケル箔、ステンレス箔等の金属箔を10使用することができる。電極集電体11は、多孔性金属箔とすることが好ましい。電極材10は、電極集電体11と電極活物質層12との接着強度を高めることができる。このような多孔性金属箔としては、パンチングメタルやエキスパンドメタルの他、エッチング処理によって多数の開口部を形成した金属箔等を使用することができる。

【0025】電極活物質層12は、負極の場合においては、負極活物質として黒鉛や難黒鉛化炭素等の炭素材料を使用することが好適であるが、その他リチウム金属や20リチウム合金等も使用可能である。また、電極活物質層12は、正極の場合においては、正極活物質としてリチウムイオンを可逆に出し入れするリチウム遷移金属酸化物、コバルト酸リチウムやニッケル酸リチウム、マンガン酸リチウム、さらにこれらの遷移金属を他の金属に置換したり、他の元素を添加した物質が使用可能である。

【0026】なお、電極活物質層12は、上述した負極活物質又は正極活物質を2種類以上混合して形成してもよい。また、電極活物質層12を形成するに際して、上述した負極活物質又は正極活物質に公知の導電剤や結着 30 剤等を含有させて形成してもよい。

【0027】電極材10は、図3、図4及び図5に示すように、その長手方向の端部において電極活物質層12が形成されずに露出している電極集電体11の表裏に樹脂テープ13を貼り付けて被覆している。樹脂テープ13は、電極材10を所定の長さに裁断する際に生じることのあるバリや、図5(a)及び同図(b)に示すように電極端子4を取り付けた場合に生じる電極集電体11と電極端子4との段差が原因となる電池素子3のショートを防止する。

【0028】電極材10は、電極集電体11が露出し、 樹脂テープ13を貼り付ける部分が2mm~12mm程 度であることが望ましい。電極材10は、露出する電極 集電体が上述した範囲よりも短いと良好な粘着力をもっ て樹脂テープ13を貼り付けることができず、また長す ぎると電極材10自体の体積が増えるため、薄型電池1 のエネルギー密度が低下してしまう。

【0029】電極材10は、露出した電極集電体11の 型電池1においては、ゲル状電解質層が一定の厚みで塗 少なくとも表裏面を樹脂テープ13によって被覆してい 布され部分的に電極材10上に形成したゲル状電解質層 ればよく、図4(a)及び同図(b)に示すように、電 50 の厚みが増すことがないため、エネルギー密度が向上す

極集電体11の側面、すなわち樹脂テープ13を貼り付ける部分と垂直をなす部分を被覆していなくともよい。 但し、電極材10の端部に電極端子4が取り付けられた場合には、図5(a)及び同図(b)に示すように、電極端子4と他方の電極との接触を防止するため、電極材10よりも幅広でかつ露出した電極集電体11よりも長い樹脂テープ13によって外装フィルム2の外方に引き出される部分を除いて電極端子4を被覆する必要がある。

【0030】具体的には、電極材10に貼り付ける樹脂テープ13は、図3(a)及び図5(a)に示すように、その幅Wiが電極材10の幅Wiよりも幅広のものか、図4(a)に示すように、その幅Wiが電極材10の幅Wiと同じものを使用する。より具体的には、樹脂テープ13は、その貼付幅Wiが電極材10の幅Wiよりも片側で0.5mm~3mm程度、両側で1mm~6mm程度幅広のものまで使用可能であるが、片側1mm~2mm幅広のものであれば十分である。

【0031】また、電極材10には、図3(b)及び図4(b)に示すように、電極材10に樹脂テープ13を貼り付けた部分の総厚H、が電極活物質層12のみを形成した部分の厚さH、以下になる樹脂テープ13を貼り付けた部分の厚さH、が少なくとも電極活物質12のみを形成した部分の厚さH、以下にすることで、電極活物質層12上から樹脂テープ13上にわたって形成されるゲル状電解質層を均一の厚さで塗布して、形成することができる。樹脂テープ13は、十分な強度があれば薄い方が望ましく、厚さが10 μ m~100 μ mの範囲のものが好適であるが、例えば電極活物質層12の厚さが50 μ mの場合には50 μ mまたはそれ以下の厚さのものを使用する。

【0032】なお、図5 (b) に示すように、電極材1 0の端部に電極端子4を取り付けた場合には、電極端子 4を被覆する部分の総厚H,が電極活物質12のみを形成した部分の厚さH,以上であっても、他の部分、すな わち電極集電体11のみを被覆する部分の総厚H,が電 極活物質12のみを形成した部分の厚さH,以下であれ ばよい。

【0033】電極材10は、電極活物質層12を形成した部分と樹脂テープ13を貼り付けた部分との厚さが同じか、または樹脂テープ13を貼り付けた部分の方が薄いため、ゲル状電解質層を一定の厚みで電極活物質層12上から樹脂テープ13上にわたって形成することが可能である。このため、薄型電池1においては、電極材10に形成されるゲル状電解質層同士の界面の接合がよく、ショート等の不具合も起こりにくくなる。また、薄型電池1においては、ゲル状電解質層が一定の厚みで塗布され部分的に電極材10上に形成したゲル状電解質層の厚みが増すことがないため、エネルギー窓面が向上す

る。

【0034】樹脂テープ13は、電解液に使われる炭酸 エステルなどに対して安定であればよく、ポリオレフィ ン、ナイロン、ピニリデン、テフロン、ポリエステル、 ポリイミド等が使用できる。樹脂テープ13は、接着剤 等により貼り付けられて負極集電体11を被覆してい る。接着剤は、電解液に対して溶解等することにより、 樹脂テープ13が負極集電体11から剥離することがな ければいかなるものでも使用できる。また、樹脂テープ 13は、ポリエチレン、ポリプロピレン等が使用される 10 場合は、熱融着性の樹脂であるため、熱融着によって貼 り付けることも可能である。

【0035】上述したような樹脂テープ13は、貼り付 ける場所が帯状の電極材の両端部の2箇所であるが、電 池素子3を構成する際に、正極と負極とが対向する位置 関係にない場合は貼り付けなくともよい。例えば、負極 と正極とを平たく渦巻状に巻回して電池素子3を形成す る際に、巻芯側で正極を数回巻いてから負極と正極とを 巻回する場合には、正極の巻回し端部は負極と対向する 位置にないため樹脂テープ13は省略し得る。

【0036】また、図6(a)及び同図(b)に示すよ うに、電極材10の端部以外にも電極活物質12が少な くとも片面に形成されずに、電極集電体11が露出して いる部分がある場合においても、樹脂テープ13を貼り 付けてもよい。

【0037】電池素子3は、正極と負極との活物質層上 に形成したゲル状電解質層により絶縁するため、セパレ ータを不要とする構成とされているが、より安全を期す ために、セパレータを介在させてもよい。。

【0038】負極及び正極には、上述した集電体の両面 30 に形成された活物質層上にゲル状電解質層を形成する。 ゲル状電解質層は、非水溶媒として、例えば、エチレン カーボネート、プロピレンカーボネート、ブチレンカー ボネート、γープチルラクトン、γーバレロラクトン、 ジエトキシエタン、テトラヒドロフラン、2-メチルテ トラヒドロフラン、1,3-ジオキサン、酢酸メチル、 プロピレン酸メチル、ジメチルカーボネート、ジエチル カーボネート、エチルメチルカーボネート、2,4-ジ フルオロアニソール、2,6-ジフルオロアニソール、 4-プロモベラトロール等を単独若しくは2種類以上の 40 共重合体を使用することができる。 混合溶媒として使用することができる。

【0039】なお、非水溶媒としては、この他外装フィ ルム2として防湿性ラミネートフィルムを使用した場 合、エチレンカーボネート、プロピレンカーボネート、 又はγープチルラクトン、2,4-ジフルオロアニソー ル、2,6-ジフルオロアニソール、4-プロモベラト ロール等の沸点が150℃以上の溶媒を組み合わせて使 用することが好ましい。

【0040】ゲル状電解質層を形成するには、電解質塩 として、例えばLiCl、liBr、LiClO、L 50

iPF₆, LiBF₄, LiAsF₆, LiB (C 。H₆),、Li (CH, SO₃)、Li CF, SO₃等のリ チウム塩を使用することができる。

【0041】ゲル状電解質層は、ゲル状電解質に用いら れる高分子材料として、ポリフッ化ピニリデン及びポリ フッ化ビニリデンの共重合体を使用することができ、共 重合モノマーとしては、例えば、ヘキサフルオロプロピ レンやテトラフルオロエチレン等を挙げることができ

【0042】ゲル状電解質に用いられる高分子材料とし ては、この他に例えば、ポリアクリロニトリル及びポリ アクリロニトリルの共重合体を使用することができる。 共重合モノマー (ピニル系モノマー) としては、例え ば、酢酸ビニル、メタクリル酸メチル、メタクリル酸ブ チル、アクリル酸メチル、アクリル酸プチル、イタコン 酸、水素化メチルアクリレート、水素化エチルアクリレ ート、アクリルアミド、塩化ビニル、フッ化ビニリデ ン、塩化ビニリデン等を挙げることができる。さらに、 アクリロニトリルプタジエンゴム、アクリロニトリルブ 20 タジエンスチレン樹脂、アクリロニトリル塩化ポリエチ レンプロピレンジエンスチレン樹脂、アクリロニトリル 塩化ビニル樹脂、アクリロニトリルメタアクリレート樹 脂、アクリロニトリルアクリレート樹脂等を使用するこ とができる。

【0043】また、ゲル状電解質に用いられる高分子材 料としては、上述した材料の他ポリフッ化ビニリデン及 びポリフッ化ビニリデンの共重合体を使用することがで きる。共重合モノマーとしては、ヘキサフルオロプロピ レン、テトラフルオロエチレン等を挙げることができ

【0044】さらに、ゲル状電解質に用いられる高分子 材料としては、ポリエチレンオキサイド及びポリエチレ ンオキサイドの共重合体を使用することができる。共重 合モノマーとしては、例えば、ポリプロピレンオキサイ ド、メタクリル酸メチル、メタクリル酸プチル、アクリ ル酸メチル、アクリル酸プチル等を挙げることができ

【0045】その他、ゲル状電解質に用いられる高分子 材料としては、ポリエーテル変性シロキサン、及びその

【0046】上述したゲル状電解質に用いられる高分子 材料は、これらを単独又は2種類以上を混合して使用す ることができる。

【0047】なお、上述したゲル状電解質層において は、固体電解質としてゲル状の固体電解質を用いたもの として説明したが、ゲル状の固体電解質に限定されるも のではなく、固体電解質として上述した電解質塩を含有 する非水溶媒を膨潤した高分子材料からなる高分子固体 電解質であってもよい。

[0048]

a

【実施例】本発明に係る薄型電池について、以下のようにして作製した実施例1~実施例4及び比較例1~比較例4について試験を行った。なお、本発明に係る薄型電池は以下に示す実施例1~実施例4の電池に限定されるものでないことは言うまでもない。

【0049】実施例1

まず、実施例1の薄型電池を以下のようにして作製した。

【0050】正極は、コバルト酸リチウム(LiCoO2)90重量%、粉状ポリフッ化ビニリデン3重量%、粉状黒鉛7重量%をNメチルピロリドン(NMP)を溶媒として分散させた後、正極集電体となる厚さ20 μ mのアルミニウム箔の両面に塗布し、100℃条件下にて24時間減圧乾燥して作製した。さらに、適当に加圧したロールプレスにより圧縮し、これを640 μ mに切り出した。なお、正極の厚みは両面塗布の全厚で110 μ mである。

【0051】負極は、人造黒鉛91重量%、紛状ポリフッ化ビニリデン9重量部%を用い、NMPに分散させた後、負極集電体となる厚さ10μmの銅箔の両面に塗布 20し、120℃条件下にて24時間減圧乾燥して作製した。さらに適当に加圧したロールプレスにより圧縮し、800mm~120mmに切り出した。なお、負極の厚みは両面塗布の全厚で100μmである。

【0052】負極用電極端子は、直径 50μ m銅線又は ニッケル線を 75μ m間隔で編んだ金属網を裁断して、 プレスして作製し、負極集電体未塗布部分に溶接した。 正極側は、アルミニウムを用いて負極側と同様に作製した。電極端子の厚みはどちらも 40μ mである。

【0053】電解質には、以下のようにして得たPVd 30f系ゲル状電解質を用いた。

【0054】ヘキサフルオロプロピレンを重量比7%含む共重合体であるポリフッ化ビニリデン(PVdf)、電解液、ポリマーの溶剤であるジメチルカーボネート(DMC)を重量比1:5:8の割合で混合し、70℃条件下で撹拌して溶解した。

【0055】電解液は、エチレンカーボネート(EC)、プロピレンカーボネート(PC)、γープチロラクトン(GBL)を重量比EC=42%、PC=15%、GBL=43%で混合し、六フッ化燐酸リチウム(LiPF。)を溶媒に対し1mol/kgとなるように調整した。

【0056】正極、負極それぞれの活物質層上に、ポリマー、電解液、溶剤からなるゾル状態のゲル状電解質をバーコーターを用いて塗布し、70℃条件下の恒温槽で溶剤を揮発させて、厚みが電極上ほぼ30μm~40μmとなるゲル状電解質層を形成した。

【0057】そして、正極、負極それぞれのゲル状電解 質層を介して活物質面をあわせるように平たく巻いて電 池素子を作製した。 【0058】電池素子は、電極端子を取り付けた部分に予め厚さ30μmのポリエチレンテレフタレートテープを貼り付けて端部を保護するようにした。正極の巻終わり端部もゲルを傷つけてショートすることがないように、同じようにテープで端部を保護した。その際、正極活物質層を除いてから正極集電体にテープを貼り、完全に集電体部分を被覆した。なお、電極端子を取り付けた

【0059】その後、電池素子をアルミニウム箔をポリ 10 オレフィンフィルムでサンドイッチした汎用ラミネート フィルムで真空包装することによって薄型電池を作製し た。

部分には、正極活物質を塗布していない。

【0060】実施例2

【0061】実施例3

両面塗布の負極の厚みを 60μ m、正極の厚みを 65μ mで作製し、電極端部に貼るテープに厚さ 20μ mのポリエチレンテレフタレートテープを用いた以外は、実施例1の電池と同様に作製した。

【0062】実施例4

ゲル状電解質層の厚さを各電極上 15μ mとするとともに、厚さ 15μ mの多孔質ポリエチレンフィルムセパレータを正極、負極間に介在させた以外は実施例1の電池と同様に作製した。

【0063】 比較例1

実施例1と同様に電池を作製したが、電極端部にテープ 類を一切貼らずに電池を作製した。電極活物質は、電極 端子を接続する部分のみ除去した。

【0064】比較例2

実施例1と同様に電池を作製したが、電極端部と電極端子との溶接部を除いて、電極活物質を除去せずに活物質上に直接ポリエステルテープを貼って電池を作製した。

【0065】比較例3

両面塗布の負極の厚みを 60μ m、正極の厚みを 65μ mで作製し、電極端部に貼るテープに厚さ 95μ mのポリイミドテープ(商品名:カプトン)を用いた以外は、40全て実施例1と同様に電池を作製した。

【0066】<u>比較例4</u>

ゲル状電解質層の厚さを各電極上 15μ mとするとともに、厚さ 15μ mの多孔質ポリエチレンフィルムセパレータを正極、負極間に介在させた以外は比較例3の電池と同様に作製した。

【0067】評価

上述したように作製した実施例1〜実施例4及び比較例1〜比較例4の薄型電池について、満充電した後に、開路状態で電池電圧を測定し、これが0に近づくかどうかでショートの有無を判断した。なお、充電は、0.2C

10

12

(5時間で電池の定格容量になる電流値)で4.2Vの 低電流低電圧充電を行い、12時間で充電終了とした。 実施例1~実施例4及び比較例1~比較例4の各電池の 試験結果を図7及び表1に示す。 【0068】

【表1】

| | 開路時間 | | | | |
|-------|------|------|------|------|------|
| | 1時間 | 12時間 | 1日 | 3 B | 30⊟ |
| 実施例1 | 4.20 | 4.19 | 4.17 | 4.16 | 4.15 |
| 実施例 2 | 4.19 | 4.18 | 4.16 | 4.15 | 4.14 |
| 実施例3 | 4.20 | 4.18 | 4.16 | 4.15 | 4.13 |
| 実施例4 | 4.20 | 4.19 | 4.18 | 4.17 | 4.16 |
| 比較例1 | 4.19 | 4.09 | 3.64 | 2.88 | 1.03 |
| 比較例 2 | 4.20 | 4.15 | 3.99 | 8.85 | 2.67 |
| 比較例3 | 4.19 | 4.17 | 4.10 | 3.99 | 2.89 |
| 比較例4 | 4.20 | 4.19 | 4.18 | 4.17 | 4.16 |

【0069】図7及び表1に示すように、実施例1~実施例4及び比較例4の各電池においては、電池電圧にほとんど変化が見られず、ショートが起きていないことが判断できる。これに対し、比較例1~比較例3の各電池は、時間が経過するに従い、電池電圧が減少しており、ショートが起きていることが判断できる。

【0070】また、上述した実施例1~実施例4及び比較例1~比較例4を用いて電池のサイクル特性についての試験を行った。

【0071】サイクル特性の試験は、各電池作製後に
0.2C(5時間で電池の定格容量になる電流値)で
4.2Vの定電流定電圧充電を行い、12時間で充電終
了とし、0.2Cで3Vまで放電し、この充放電を5回
繰り返し行った。この後、0.5C(2時間で電池の定
格容量になる電流値)、4.2Vの定電流定電圧充電を
30行い、3時間で充電終了とし、放電は、0.5Cの定電
流放電で電池電圧3Vで終了した。充電と放電とは、それぞれの終了後15分の間隔をおいて続行した。図8に
各電池の毎回の放電容量を示す。

【0072】実施例1~実施例4及び比較例4では、図8に示すように、300サイクル後に初回の容量の約80%を維持しているのに対し、比較例1~比較例3においてはいずれもこれを下回っている。

【0073】また、試験終了後に実施例1~実施例4及び比較例1~比較例4の電池を解体したところ、比較例40 1及び比較例2の電池からは、電極端部のゲル状電解質層の厚みムラに起因すると思われるシワがあり、その部分においてリチウムの析出が認められ、比較例3からは、小さなシワが確認された。実施例1~実施例4の電池には、いずれもシワやリチウムの析出は認められなかった。

【0074】なお、比較例4においては、正極と負極との間にセパレータが介在しているので電池電圧の低下やサイクロ特性の劣化が確認されなかった。しかしながら、比較例4は、同様にセパレータが介在された実施例 50

4に比して電極に貼り付けたテープが厚いため、テープを貼り付けた部分が貼り付けていない活物質層のみの部分に比して 60μ m $\sim70\mu$ m程厚くなっており、実施例4の電池よりもエネルギー密度が低いことが確認された。

【0075】このように、電極端部をテープで覆うことにより電池内部のショートが回避できること、なおかつ電極にテープを貼った部分の厚さを電極のその他の部分の厚さと同等以下にすることによって、電池内部の微小なショートさえも防止でき、電池のエネルギー密度、信頼性の向上が図られることが明らかになった。また、セパレータを用いてさらにショートの防止を期す場合であっても、電極が無駄に厚くなることを抑え、エネルギー密度が向上することが明らかになった。

[0076]

【発明の効果】以上、詳細に説明したように本発明に係る薄型電池によれば、電極の電極集電体が露出した部分を樹脂テープで被覆しかつ樹脂テープが貼り付けた部分の厚さを電極活物質層のみを形成した部分の厚さ以下にすることにより、電極上に塗布して形成するゲル状電解質層の厚みを一定にすることができるため、ゲル状電解質層の界面の接合がよく、ショートの不具合も起こりにくくなり、信頼性や歩留まりの向上を図ることができる。また、本発明に係る薄型電池によれば、無駄に部分的に電池の厚さが増すことが無いため、エネルギー密度の向上を図ることができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】 薄型電池の外装フィルムに電池素子を収納する 前の状態を示す斜視図である。

【図2】薄型電池の斜視図である。

【図3】(a)は、電極材の平面図であり、(b)は、電極材の縦断面図である。

【図4】(a)は、電極材の平面図であり、(b)は、電極材の側面図である。

【図5】(a)は、端部に電極端子が取り付けられた電

極材の平面図であり、(b)は、同電極材の縦断面図である。

【図6】(a)は、端部以外に樹脂テープが貼り付けられた電極材の平面図であり、(b)は、同電極材の縦断面図である。

【図7】実施例及び比較例の薄型電池の電池電圧の変化 を示す特性図である。

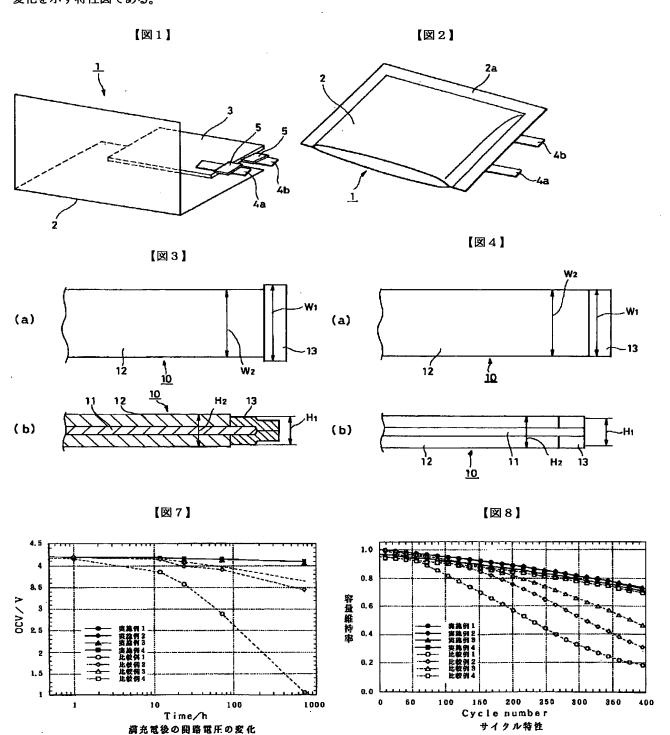
【図8】実施例及び比較例の薄型電池のサイクル特性の変化を示す特性図である。

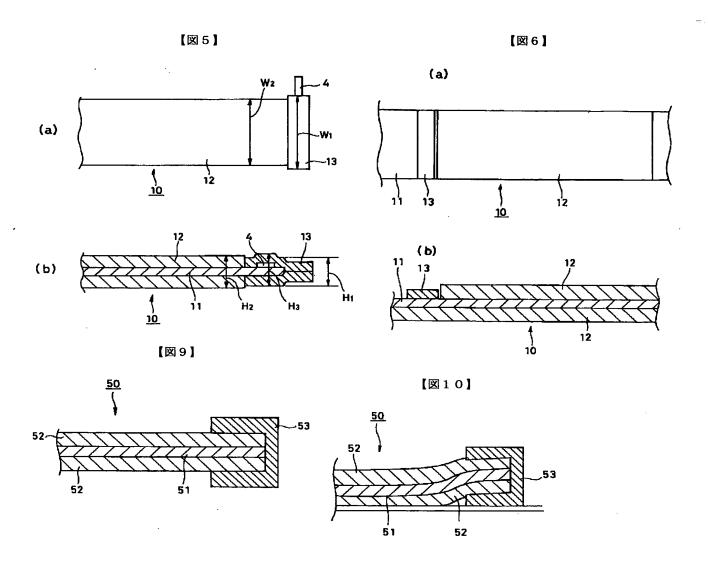
【図9】薄型電池に用いられる従来の電極材の縦断面図 である。

【図10】 薄型電池に用いられる従来の電極材の縦断面 図である。

【符号の説明】

7 薄型電池, 2 外装フィルム, 3 電池素子, 10 電極材, 11 電極集電体, 12 電極活物質層, 1
 3 樹脂テープ,





フロントページの続き